|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD & ĐT GIA LÂM **TRƯỜNG THCS KIM SƠN** | **MA TRẬN ĐỀ THI THỬ TUYỂN SINH 10** **Môn: Hoá học***Thời gian làm bài: 60 phút;* *(40 câu trắc nghiệm)* |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Cấp độ****Chủ đề** | **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng** | **Cộng** |
| **1. Các loại hợp chất vô cơ** | Nhận biết các tính chất hóa học chung của oxit, axit, bazơ, muối; của một số chất đã học. | Phân biệt các loại hợp chất, Giải thích được các hiện tượng,  | Biết vận dụng các tính chất hóa học của oxit, axit, bazơ, muối để giải bài tập tính khối lượng, thể tích các chất |  |
| Số câuSố điểmTỉ lệ % | 71,7517,5 | 30,757,5 | 4110 | **14****3,5****35** |
| **2. Kim loại, phi kim, sơ lược về bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học** | Nhận biết các tính chất hóa học chung của kim loại, phi kim; của một số kim loại, phi kim đã học. | Phân biệt tính chất các loại hợp chất, Giải thích được các hiện tượng | Biết vận dụng các tính chất hóa học của oxit, axit, bazơ, muối để giải bài tập tính khối lượng, thể tích các chất |  |
| Số câuSố điểmTỉ lệ % | 92,2522,5 | 20,55 | 20,55 | **13****3,25****32,5** |
| **3. Hiđrocacbon, nhiên liệu** | Nhận biết các tính chất hóa học của một số hiđrocacbon đã học. | Phân biệt tính chất các loại hợp chất, Giải thích được các hiện tượng | Biết vận dụng các tính chất hóa học của hiđrocacbon để giải bài tập xác định CTHH của chất, tính phần trăm  |  |
| Số câuSố điểmTỉ lệ % | 30,7527,5 | 30,757,5 | 20,55 | **8****2****20** |
| **4. Dẫn xuất của hiđrocacbon. Polime.** | Nhận biết các tính chất hóa học của một số dẫn xuất của hiđrocacbon và gluxit đã học. | Phân biệt tính chất các loại hợp chất, Giải thích được các hiện tượng | Biết vận dụng các tính chất hóa học của dẫn xuất của hiđrocacbon và gluxit để giải bài tập |  |
| Số câuSố điểmTỉ lệ % | 10,252,5 | 20,55 | 20,55 | **5****1,25****12,5** |
| **Tổng số câu****Tổng số điểm****Tỉ lệ %** | **20****5****50** | **10****2,5****25** | **10****2,5****25** | **40****10****100** |

|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD & ĐT GIA LÂM**TRƯỜNG THCS KIM SƠN** | **ĐỀ THI THỬ TUYỂN SINH 10****Môn: Hoá học***Thời gian làm bài: 60 phút**(40 câu trắc nghiệm)* |
|  | **Mã đề thi 021** |

*(Thí sinh không được sử dụng tài liệu)*

Họ, tên thí sinh:..................................................................... Lớp: .............................

**Câu 1:** Hòa tan hoàn toàn 3,22 gam hỗn hợp X gồm Fe, Mg và Zn bằng một lượng vừa đủ dung dịch H2SO4 loãng, thu được 1,344 lít hiđro (đktc) và dung dịch chứa m gam muối. Giá trị của m là bao nhiêu? (Cho H = 1; O = 16; Mg = 24; S = 32; Fe = 56; Zn = 65).

**A.** 10,27 gam. **B.** 7,25 gam. **C.** 8,98 gam. **D.** 9,52 gam.

**Câu 2:** Cho các cặp chất sau đây:

1/ H2SO4 và KHCO3. 2/ K2CO3 và NaCl. 3/ MgCO3 và K2CO3. 4/ NaOH và HCl.

5/ Ba(OH)2 và NaHSO4. 6/ NaNO3 và H2SO4. 7/ CaCl2 và K2SO4.

Cặp chất nào tác dụng được với nhau?

**A.** 2,3,5,7 **B.** 1,4,5,7 **C.** 2,4,5,6 **D.** 1,3,4,6

**Câu 3:** Nhận biết các chất bột màu trắng: Na2O, MgO, P2O5 ta dùng cách nào sau đây?

**A.** Hòa tan vào nước và dùng quỳ tím. **B.** Hòa tan vào nước và dùng phenolphtalein.

**C.** Dùng dung dịch HCl. **D.** Hòa tan vào nước.

**Câu 4:** Cho sơ đồ chuyển hoá: Saccarozơ → X → Y → CH3COOH. Hai chất X, Y lần lượt là

**A.** glucozơ và CH3CH2OH. **B.** CH3COOC2H5 và CH3CH2OH.

**C.** CH3CH2OH và glucozơ. **D.** CH3CH2OH và CH2=CH2.

**Câu 5:** Cho 100 ml rượu etylic 960 tác dụng với Na dư. Biết khối lượng riêng của rượu là 0,8g/ml, của nước là 1g/ml. Thể tích khí H2 (đktc) thu được là bao nhiêu?

**A.** 21,17 lít. **B.** 22,7 lít. **C.** 23,5 lít. **D.** 22 lít.

**Câu 6:** Trong công nghiệp, natri hiđroxit được sản xuất bằng phương pháp

**A.** điện phân dung dịch NaCl, có màng ngăn điện cực.

**B.** điện phân dung dịch NaNO3, không có màng ngăn điện cực.

**C.** điện phân dung dịch NaCl, không có màng ngăn điện cực.

**D.** điện phân NaCl nóng chảy.

**Câu 7:** Cho các cặp chất sau đây, cặp chất **không** phản ứng với nhau là

**A.** Fe và dung dịch CuSO4. **B.** dung dịch Ca(OH)2 và dung dịch Na2CO3.

**C.** dung dịch FeCl2 và dung dịch H2SO4. **D.** dung dịch NaOH và khí Cl2.

**Câu 8:** Cho các khí sau đây, các khí có thể cùng tồn tại trong một hỗn hợp là

**A.** NH3 và HCl. **B.** CH4 và Cl2. **C.** H2 và O2. **D.** Cl2 và O2.

**Câu 9:** Khi hòa tan một hiđroxit của kim loại có công thức M(OH)2 bằng một lượng vừa đủ dung dịch H2SO4 20% thu được dung dịch muối trung hoà có nồng độ 27,21%. Kim loại M là

**A.** Fe. **B.** Zn. **C.** Cu. **D.** Mg.

(Cho H = 1; O = 16; Mg = 24; S = 32; Fe = 56; Cu = 64; Zn = 65).

**Câu 10:** Dãy chất nào trong các dãy chất cho sau đây có phản ứng thủy phân trong dung dịch axit?

**A.** Tinh bột, saccarozơ, glucozơ. **B.** Xenlulozơ, saccarozơ, glucozơ.

**C.** Tinh bột, saccarozơ, xenlulozơ. **D.** Tinh bột, glucozơ, protein.

**Câu 11:** Dung dịch nước Gia-ven là sản phẩm của phản ứng nào sau đây?

**A.** Khí clo và dung dịch Ca(OH)2. **B.** Khí clo và dung dịch NaOH.

**C.** Khí clo và dung dịch KOH. **D.** Khí clo và nước.

**Câu 12:** Trong các dung dịch: Na2SO4, KCl, HCl, KOH, CH3COOH những dung dịch có pH < 7 là

**A.** HCl, CH3COOH. **B.** KCl, CH3COOH. **C.** Na2SO4, HCl. **D.** KOH, HCl.

**Câu 13:** Cho các dãy chất sau, dãy các chất tác dụng được với dung dịch H2SO4 là

**A.** NaOH, MgCl2, Fe. **B.** CuO, CaCO3, Ba(OH)2.

**C.** Fe, Cu, Al. **D.** CaO, NaNO3, Zn(OH)2.

**Câu 14:** Có thể dùng NaOH (ở thể rắn) để làm khô các chất khí nào trong các dãy chất khí cho sau đây?

**A.** NH3, SO2, CO, Cl2. **B.** N2, NO2, CO2, CH4, H2.

**C.** N2, Cl2, O2 , CO2, H2. **D.** NH3, O2, N2, CH4, H2.

**Câu 15:** Cho kim loại M tác dụng với Cl2 được muối X; cho kim loại M tác dụng với dung dịch HCl cũng được muối X. Kim loại M là

**A.** Cu. **B.** Ag. **C.** Zn. **D.** Fe.

**Câu 16:** Trong các phát biểu dưới đây, phát biểu nào **sai**?

**A.** Trong cùng một nhóm, khi điện tích hạt nhân tăng, tính phi kim giảm dần.

**B.** Trong cùng một chu kì, khi điện tích hạt nhân tăng dần, tính kim loại giảm dần.

**C.** Trong cùng một nhóm, khi điện tích hạt nhân tăng, tính kim loại giảm dần.

**D.** Trong cùng một chu kì, khi điện tích hạt nhân tăng dần, tính phi kim tăng dần.

**Câu 17:** Cho những cặp chất sau đây:

1/ K2O và CO2. 2/ CO và K2O. 3/ K2O và H2O. 4/ KOH và CO2.

5/ CaO và SO3. 6/ P2O5 và H2O. 7/ Fe2O3 và H2O. 8/ CuO và SO2.

Những cặp chất tác dụng được với nhau là

**A.** 1,2,3,4,5 **B.** 1,3,5,7,8 **C.** 1,3,4,5,6 **D.** 3,4,5,7,8

**Câu 18:** Cho một hỗn hợp gồm Na và Ba tác dụng với nước (dư), thu được dung dịch X và 3,36 lít H2 (đktc). Thể tích dung dịch axit H2SO4 2M cần dùng để trung hoà dung dịch X là

**A.** 60ml. **B.** 150ml. **C.** 75ml. **D.** 30ml.

**Câu 19:** Cho 4 dung dịch ZnSO4, AgNO3, CuCl2, FeSO4. Kim loại nào trong 4 kim loại Al, Fe, Mg, Cu tác dụng được với cả 4 dung dịch muối kể trên?

**A.** Cu **B.** Mg **C.** Al . **D.** Fe

**Câu 20:** Biết 0,02 mol hiđrocacbon X làm mất màu vừa đủ 200 ml dung dịch brom 0,1M. Vậy X là hiđrocacbon nào trong các hiđrocacbon sau đây?

**A.** C6H6. **B.** C2H2. **C.** C3H8. **D.** C2H4.

**Câu 21:** Khi cho 100ml dung dịch KOH 1M vào 100ml dung dịch HCl thu được dung dịch có chứa 3,725 gam muối. Nồng độ mol của dung dịch HCl đã dùng là bao nhiêu? (Cho H = 1; O = 16; Cl = 35,5; K = 39).

**A.** 1M. **B.** 0,75M. **C.** 0,5M. **D.** 0,25M.

**Câu 22:** Cho khí CO (dư) đi vào ống sứ nung nóng đựng hỗn hợp X gồm MgO, Fe3O4, CuO thu được chất rắn Y. Giả sử các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Chất rắn Y gồm

**A.** MgO, Fe3O4, Cu. **B.** MgO, Fe, Cu. **C.** Mg, Fe, Cu. **D.** Mg, Fe, Cu.

**Câu 23:** Cho 1,6 gam CuO tác dụng với 100 gam dung dịch H2SO4 20%. Nồng độ % của các chất trong dung dịch sau phản ứng là

**A.** 3,15% và 17,76%. **B.** 5% và 15%. **C.** 3,0% và 19%. **D.** 5 % và 19%.

**Câu 24:** Cho 2,24 lít khí CO2 (đktc) tác dụng vừa đủ với 200 ml dung dịch Ba(OH)2 tạo thành chất không tan màu trắng. Nồng độ mol của dung dịch Ba(OH)2 là

**A.** 0,45M. **B.** 0,25M. **C.** 5M. **D.** 0,5M.

**Câu 25:** Cho 1,35 gam một kim loại M (hóa trị III) tác dụng với khí clo dư thu được 6,675 gam muối. Kim loại M đem phản ứng là

**A.** Al **B.** Cr **C.** Zn **D.** Fe

**Câu 26:** Cho sơ đồ phản ứng: NaCl → (X) → NaHCO3 → (Y) → NaNO3. X và Y có thể là

**A.** NaClO3 và Na2CO3. **B.** NaOH và NaClO.

**C.** NaOH và Na2CO3. **D.** Na2CO3 và NaClO.

**Câu 27:** Đốt cháy 3 gam hợp chất hữu cơ X có phân tử khối nhỏ hơn 40 thu được 8,8 gam CO2 và 5,4 gam H2O. X là chất nào trong các chất cho sau đây?

**A.** C2H6O. **B.** C2H4. **C.** C2H6. **D.** CH4O.

**Câu 28:** Phản ứng hoá học xảy ra trong trường hợp nào dưới đây **không** thuộc loại phản ứng hóa hợp?

**A.** H2O tác dụng với CaO. **B.** CO tác dụng với khí oxi.

**C.** SO2 tác dụng với Na2O. **D.** CO tác dụng với Fe2O3.

**Câu 29:** Cho một lá sắt có khối lượng 50 gam vào dung dịch CuSO4, sau một thời gian lấy thanh kim loại ra làm khô thấy khối lượng của nó là 51 gam. Số mol muối sắt tạo thành là

**A.** 1,25 mol. **B.** 0,1875 mol. **C.** 0,250 mol. **D.** 0,125 mol.

**Câu 30:** Cho 10,5 gam hỗn hợp 2 kim loại Cu và Zn vào dung dịch axit axetic dư người ta thu được 2,24 lít khí (đktc). Thành phần phần trăm về khối lượng của Cu và Zn trong hỗn hợp là

**A.** 35% và 65%. **B.** 38,1% và 61,9%. **C.** 39% và 61%. **D.** 40% và 60%.

**Câu 31:** Cho 50ml dung dịch glucozơ chưa rõ nồng độ tác dụng với một lượng dư AgNO3 (hoặc Ag2O) trong dung dịch NH3 thuđược2,16 gam bạc kết tủa. Nồng độ mol của dung dịch glucozơ đã dùng là bao nhiêu? (Cho H = 1; C = 12; O = 16; Ag = 108).

**A.** 0,10M. **B.** 0,01M. **C.** 0,20M. **D.** 0,02M.

**Câu 32:** Trong các dãy kim loại cho sau đây, dãy nào được sắp xếp theo chiều tính kim loại giảm dần?

**A.** Al, K, Na, Mg. **B.** K, Mg, Al, Na. **C.** K, Na, Mg, Al. **D.** Na, Mg, Al, K.

**Câu 33:** Để làm sạch vết dầu ăn dính vào quần áo, **không nên** dùng cách nào trong các cách sau đây?

**A.** Tẩy bằng axit. **B.** Tẩy bằng xăng. **C.** Tẩy bằng cồn 960. **D.** Giặt bằng xà phòng.

**Câu 34:** Cho các dãy chất sau đây, dãy chất làm mất màu dung dịch brom là

**A.** C2H6, C2H4. **B.** C6H12, C2H4. **C.** C2H4, C2H2. **D.** CH4,C2H2.

**Câu 35:** Giấm ăn là dung dịch axit axetic có nồng độ khoảng bao nhiêu?

**A.** 8-10%. **B.** 2-5%. **C.** 15-20%. **D.** 10-15%.

**Câu 36:** Trong các chất: glucozơ, saccarozơ, tinh bột, protein, polietilen. Các chất thuộc loại polime là

**A.** glucozơ, tinh bột, protein. **B.** tinh bột, protein, polietilen.

**C.** saccarozơ, protein, polietilen. **D.** saccarozơ, tinh bột, protein.

**Câu 37:** Dẫn khí clo vào nước. Phát biểu nào sau đây đúng nhất?

**A.** Xảy rahiện tượng vật lí. **B.** Xảy rahiện tượng hóa học.

**C.** Không có hiện tượng gì. **D.** Xảy racả hiện tượng vật lí và hóa học.

**Câu 38:** Có 400 ml rượu 450, pha được bao nhiêu ml rượu 250?

**A.** 820 ml **B.** 620ml **C.** 520ml. **D.** 720ml.

**Câu 39:** Chất nào trong các chất cho sau đây **không** phản ứng với clo?

**A.** NaOH. **B.** H2. **C.** Al. **D.** NaCl.

**Câu 40:** Dẫn 6,72 lít hỗn hợp khí gồm etilen và axetilen vào bình đựng dung dịch brom dư, sau phản ứng lượng brom đã phản ứng là 64 gam. Thành phần % về thể tích của hỗn hợp khí etilen và axetilen lần lượt là:

**A.** 66,67% và 33,33%. **B.** 68% và 32%. **C.** 65% và 35%. **D.** 66% và 34%.

-----------------------------------------------

----------- HẾT ----------

|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD & ĐT GIA LÂM**TRƯỜNG THCS KIM SƠN** | **ĐÁP ÁN ĐỀ THI THỬ TUYỂN SINH 10****Môn: Hoá học***Thời gian làm bài: 60 phút**(40 câu trắc nghiệm)* |
|  | **Mã đề thi 021** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Câu | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| Đáp án | C | B | A | A | A | A | C | D | C | C |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Câu | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 |
| Đáp án | B | A | B | D | C | C | C | C | B | D |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Câu | 21 | 22 | 23 | 24 | 25 | 26 | 27 | 28 | 29 | 30 |
| Đáp án | C | B | A | D | A | C | C | D | D | B |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Câu | 31 | 32 | 33 | 34 | 35 | 36 | 37 | 38 | 39 | 40 |
| Đáp án | C | C | A | C | B | B | D | D | D | A |